

எனவே ஐஐடி பால் திட்டத்திற்கு உங்களை வரவேற்கிறோம் iii கோவாஹதி வேதியியல் துறையைச் சேர்ந்த புன்யா மூர்த்தி இன்று ஆல்கீன்கள் மற்றும் அமைப்பு பெயரிடல் ஐசோமெரிசம் தயாரிப்பு மற்றும் ஆல்கீன்களின் இயற்பியல் பண்புகள் பற்றி நாம் பார்த்த கடைசி வகுப்பு ஆல்கீன்கள் பற்றிய பகுதி இரண்டைப் பற்றி படிப்போம். ஆல்கேன்களின் வேதியியல் பண்புகளைப் பற்றி ஆராய்வோம், ஆல்கீன்கள் y எலக்ட்ரான்களின் வளமான ஆதாரமாக இருக்கின்றன, எனவே அவை எலக்ட்ரோஃபைல்களின் கூடுதல் எதிர்வினைகளுக்கு உட்பட்டு, அதனுடன் தொடர்புடைய கூடுதல் தயாரிப்புகளை வழங்குகின்றன, எனவே ஹைட்ரஜனைச் சேர்ப்பதால் ஆலஜனைச் சேர்ப்பது சில பொதுவான எதிர்வினைகளைப் பற்றி இன்று பார்க்கப் போகிறோம். ஹைட்ரஜன் ஹைலைட் கூடுதலாக சல்பூரிக் அமிலம் கூடுதலாக நீர் ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினைகள் இரண்டு வகையான எதிர்வினைவுகள் இருக்கும், எனவே இரண்டு வகையான எதிர்வினைகள் இருக்கும் . பாலிமரைசேஷன் இவை மிக முக்கியமான எதிர்வினைகள் மற்றும் இப்போது நாம் அடிட்டியில் கவனம் செலுத்துவோம் ஹைட்ரஜனில் ஆல்கேன்களின் ஹைட்ரஜனேற்றத்தின் ஆரம்பம் ஆல்கேன்களாக ஆல்கின்களாக மாறுவதைப் பார்த்தோம், எனவே ஹைட்ரஜனுக்கு சமமான ஹைட்ரஜனைப் பயன்படுத்தி ஆல்கீன்களை உடனடியாக ஆல்கேன்களாக மாற்றலாம் , எடுத்துக்காட்டாக, உங்களிடம் எத்திலீன் இருந்தால் மற்றும் எத்திலீனை ஹைட்ரஜனுடன் கையாளும் போது ஒரு ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறு பல்லேடியம் பிளாட்டினம் மற்றும் நிக்கல் போன்ற வினையூக்கிகளின் முன்னிலையில், ஹைட்ரஜன் ஆல்கீனுடன் கூடுதலாகப் பெறலாம், நான் முன்பு குறிப்பிட்டது போல் எதிர்வினை ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்டது , இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுக்களும் ஆல்கீனின் ஒரே பக்கத்தில் வரலாம். கீழ் பக்கம் அல்லது மேல் பக்கம் அதே சேர்த்தல் நடைபெறுகிறது மற்றும் நான் முன்பு கூறியது போல் இந்த எதிர்வினையில் நீங்கள் உலோக மேற்பரப்பு உலோக மேற்பரப்பு உள்ளது ஹைட்ரஜன் முதலில் உறிஞ்சப்படுகிறது பின்னர் உங்கள் ஆல்கீனும் உலோக மேற்பரப்பில் உறிஞ்சப்படுகிறது கார்பன் கார்பன் இரட்டை பிணைப்பு இருமுனைக்கும் உங்கள் உலோகத்திற்கும் இடையே இப்போது ஒருமுறை தொடர்பு இருக்கும், உதாரணமாக நீங்கள் ஹைட்ரஜனைக் கடக்கும்போது ஹைட்ரஜன் வது மேற்பரப்பில் உறிஞ்சப்படும். e உலோகம் மற்றும் நீங்கள் ஆல்கீனைச் சேர்க்கும் போது அது இப்போது உங்கள் உலோகத்துடன் உங்கள் உலோகத்தை உள்வாங்கிக்கொள்ள முடியும் இங்கே உள்ள அல்கீன் இப்போது உலோக மேற்பரப்பில் இருந்து கவனிக்கப்படும் ஹைட்ரஜனானது ஆல்கீனுக்கு மாற்றப்படலாம் . இப்போது மற்றொரு ஹைட்ரஜன் ஹைட்ரஜன் அழுத்தத்தின் முன்னிலையில் மேற்கொள்ளப்படும் எதிர்வினைகள் மற்றொரு ஹைட்ரஜனை இங்கே பிணைக்க முடியும் என்பதால், இந்த ஹைட்ரஜனை மீண்டும் கொண்டு செல்ல முடியும், உங்கள் அல்கீனைப் பெறுவீர்கள் , இந்த இரண்டு ஹைட்ரஜன்களும் ஆல்கீனின் ஒரே பக்கத்தில் சேர்க்கப்படும் போது எதிர்வினை ஒத்திசைவாகும் கூடுதல் எதிர்வினை ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட எனவே நீங்கள் வெவ்வேறு மாற்றீடுகளைச் செய்யும்போது நிச்சயமாக நீங்கள் தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட சேர்த்தல் தயாரிப்பைப் பெறுவீர்கள், எனவே அடுத்த உதாரணம் ஹாலஜனுடன் கூடுதலாக நீங்கள் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைகளைப் பார்க்கிறீர்கள் . எடுத்துக்காட்டாக br2 அல்லது குளோரின் இந்த UH அயோடின் அல்கைன் சாதாரண நிலைகளுடன் சேர்க்கப்படாது எனினும் புரோமின் உடனடியாக நீங்கள் எதிர்வினைகளை மேற்கொள்ளும்போது cc14 இன் முன்னிலையில் எதிர்வினைவுகளுக்கு உட்படுத்தப்படும் போது , புரோமின் அருகில் உள்ள டிப்ரோமோ கலவையை கொடுக்கிறது மேலும் குளோரினையும் சேர்க்கலாம், மேலும் நீங்கள் டிகாலோ அல்கேன்களில் ஒன்றைப் பெறுவீர்கள் . புரோமினேஷன் வினை , அல்கீன் இரட்டைப் பிணைப்பு புரோமினைத் தாக்கும் புரோமிடியம் இடைநிலை , எனவே இந்த புரோமின் அயன் இடைநிலையானது இந்த பிஆர் மைனஸுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது , இது ஒரு நியூக்ளியோஃபைல் ஆகும் புரோமின் நீங்கள் இதை ஆல்கீன்களை பரிசோதிக்கப் பெறுவீர்கள், எனவே இந்த கலவையைப் பார்த்தால் இதுவும் ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட வினையாகும் , மேலும் இந்த புரோமினின் சேர்க்கை நடைபெறுகிறது, மேலும் நீங்கள் இதைப் பார்த்தால், இந்த புரோமினுக்கு நேர் எதிராக இருந்தால், இந்த எதிர்ப்புச் சேர்க்கையைப் பெறுவீர்கள். இந்த ஆல்கீன் ட்ரான்ஸுடன் புரோமினுடன் பியூட்டேனுடன் வினைபுரிந்தால், இந்த டிப்ரோமோ டீ த்ரீ டைப்ரோமோபுடேன் உங்களிடம் இருந்தால் மறுபுறம் கிடைக்கும். cis2 பியூட்டேன் இது என்னடியோமர்களின் கலவைக்கு வழிவகுக்கும் நிச்சயமாக இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் சமச்சீர் சமச்சீரைக் கொண்ட ஒரு கலவையைப் பெறுவீர்கள் , அது ஒரு மிசோ கலவையாகும், இது உயர் வகுப்பைப் பற்றிய விவரங்களைப் படிப்போம் , அடுத்த எதிர்வினை ஆல்கீன்களுடன் ஹைட்ரஜன் வினையூக்கிகளைச் சேர்ப்பது, இதுவும் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைகளை நாங்கள் கூடுதலாகப் பார்த்தோம். புரோமின் முதல் அல்கீன் வரை எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினைக்கு ஒரு உதாரணம் ஆகும், இந்த விஷயத்தில் அல்கைல் ஹைலைடுகளின் வினைத்திறன் hcb r hcb r உடன் ஒப்பிடும்போது ஹைட்ரஜன் அயோடைடு அதிக வினைத்திறன் கொண்டது hc1 உடன் ஒப்பிடும் போது இது ஆல்கீன்களை நோக்கிய ஹைட்ரஜன் சிறப்பம்சங்களின் வினைத்திறன் வரிசையாகும். நீங்கள் சமச்சீர் ஆல்கீன்களுடன் வினைபுரிந்தால் hbr ஐ எடுத்துக் கொண்டால் , உதாரணமாக சமச்சீர் அல்கேன் ஆல்கீன்களை எடுத்துக் கொண்டால், மறுபுறம் இரண்டு புரோமோபுடேன் கிடைக்கும் . புரொப்பேன் உடன் hbr உடன் வினைபுரியும் போது நீங்கள் கலவைகளின் கலவையுடன் முடிவடையும் போது இந்த இரண்டு சேர்மங்கள் உருவாகும் வாய்ப்பு உள்ளது, இருப்பினும் இந்த விஷயத்தில் இது பெரிய கலவையாக இருக்கும், இது ஒரு சிறிய தயாரிப்பாக இருக்கும், எனவே பார்ப்போம் வினையின் பொறிமுறையை நாம் புரிந்து கொள்ள முடியும்,

எனவே இது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டு என்று நான் குறிப்பிட்டேன், எனவே கார்போகேஷன் இடைநிலையை உருவாக்க அல்கீன் இந்த ஹெச்பிஆர் உடன் வினைபுரிகிறது, எனவே இந்த கார்போகேஷன் இடைநிலை புரோமின் விஆர் மைனஸ் கூட்டல் தயாரிப்புடன் வினைபுரிகிறது,

எனவே மாற்றாக அது உருவாகலாம் ஒரு முதன்மை கார்போகேஷன்

எனவே இந்த விஷயத்தில் நீல நிறத்தில் கார்போகேஷன் விஆர் மைனஸுக்கு வினைபுரிந்தால் நீங்கள் முதன்மை ஆ அல்கைல் ஹைலைடைப் பெறுவீர்கள்,

எனவே இந்த இரண்டு கார்போகேஷன்களும் உருவாகும் வாய்ப்பு உள்ளது, இருப்பினும் முதன்மை கார்போகேஷன் கேஷனுடன் ஒப்பிடும்போது இரண்டாம் நிலை கார்போகேஷன் மிகவும் நிலையானது . இந்த வழக்கில் இந்த மேலோங்கிய உருவாக்கம் மற்றும் நாங்கள் இதை ஒரு பெரிய தயாரிப்பாகப் பெறுகிறோம், ஏனெனில் நாங்கள் மீண்டும் உயர் வகுப்பில் படிப்போம் மூன்றாம் நிலை கார்போகேஷன் அல்லது செகண்டரி கார்போகேஷன் போன்ற மாற்று கார்போகேஷனை நீங்கள் வைத்திருக்கும் போது, அவை ஹைப்பர் கான்ஜுகேஷன் மற்றும் இன்டராக்டிவ் விளைவால் மிகவும் நிலைப்படுத்தப்படுகின்றன, எனவே இந்த கார்போகேஷனின் இந்த உருவாக்கத்தின் செறிவு இதை விட அதிகமாக உள்ளது, எனவே இதைப் பெறுகிறோம் 1963 ஆம் ஆண்டில் ரஷ்ய விஞ்ஞானி மார்கோனிகோ என்று அழைக்கப்படுகிறார் . குறைந்த ஹைட்ரஜன் அணுக்களைக் கொண்ட கார்பனுடன் அயனி இனங்கள் சேர்கின்றன, இதைப் பார்த்தால், இதில் ஒரு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் உள்ளன, எனவே br மைனஸ் இங்கே சேர்க்கப்படுவதால் , இதை ஒரு பெரிய கலவையாகப் பெறுவீர்கள், இது மோர்கானிக்கலைப் பின்பற்றுகிறது. விதி தயாரிப்பு

எனவே எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்தது மற்றும் ஆல்கீன்கள் ஹைட்ரஜன் ஹாலைடுடன் கூடுதலாகப் பெறலாம் எடுத்துக்காட்டாக, ஹைட்ரஜன் புரோமைடு, இரண்டாவதாக அதிக மாற்று அல்கைல் புரோமைடைக் கொடுக்கிறது . ஹைட்ரஜன் புரோமைடுடன் புரோபேன் பெராக்கைசுடு இருப்பதால், நீங்கள் கலவைகளின் கலவையைப் பெறுவீர்கள், இது ஒரு பெரிய தயாரிப்பு, இந்த சிறிய தயாரிப்பு, எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினையின் விஷயத்தைப் பார்த்தோம், ஆனால் அவை எப்போதும் முக்கிய தயாரிப்பு ஆகும், இருப்பினும் நீங்கள் எதிர்வினையை மேற்கொள்ளும்போது பெராக்கைசுடு இது முக்கிய தயாரிப்பாக இருக்கும், இது சிறிய தயாரிப்பாக இருக்கும், இது மார்கோனிகோ தயாரிப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இந்த எதிர்வினையில் குறிப்பாக நீங்கள் எதிர்வினையை மேற்கொள்ளும்போது பெராக்கைசுட்டின் இருப்பை நீங்கள் பெறுவீர்கள், இப்போது இது முக்கிய தயாரிப்பு ஆகும். இந்த வழக்கில் பெராக்கைசுடு என்ன நடக்கிறது, நீங்கள் எதிர்வினையை வெப்பப்படுத்தும்போது பென்சாயில் பெராக்கைசைடு எடுத்துக்கொள்வோம் ஹோமோலிசிஸின் கீழ் ஒரு ரேடிக்கல்களை கொடுக்க முடியும்,

எனவே இது கார்பன் டை ஆக்சைடை இழக்க நேரிடும் , நீங்கள் இந்த ரேடிக்கலை உருவாக்கியவுடன் இரண்டு ஆணி ரேடிக்கல் மூலக்கூறைப் பெறுவீர்கள் . இப்போது ஆல்கீனுடன் சேர்க்கலாம் , மறுபுறம் நீங்கள் இந்த கார்பனுடன் சேர்க்கலாம் , இந்த இரண்டு தீவிரவாதிகளையும் நீங்கள் பார்த்தால் முதன்மையான தீவிரத்தன்மையைப் பெறுவீர்கள், நீங்கள் இரண்டாம் நிலை கார்போகேஷன் இருக்கும்போது நாங்கள் பார்த்தது போல ஒப்பிடும்போது மிகவும் நிலையானது முதன்மை கார்போகேஷனுக்கு இது ஹைப்பர் கான்ஜுகேஷன் மூலம் உறுதிப்படுத்தப்படலாம், மேலும் இந்த இரண்டாம் நிலை தீவிரமானது முதன்மையுடன் ஒப்பிடும்போது மிகவும் நிலையானது, எனவே இந்த தீவிரவாதியின் உருவாக்கம் நீங்கள் இந்த தீவிரவாதத்தை உருவாக்கியவுடன், இந்த தீவிரமானது இப்போது செயல்பட முடியும் . மற்றொரு எஃபிஆர் மூலம் இது ஹைட்ரஜன் அணுவை சுருக்கலாம்,

எனவே நீங்கள் அல்கைல் ஹைலைடு முதன்மை அல்கைல் ஹைலைடைப் பெறுவீர்கள், அதேபோல் இது ஹெச்பிஆர் உடன் வினைபுரிந்து நீங்கள் ஹைட்ரஜன் அணுவைத் தடுக்கலாம்

எனவே நீங்கள் இந்த விஷயத்தில் இரண்டாம் நிலை அல்கைல் ஹைலைடைப் பெறுவீர்கள்,

எனவே நீங்கள் பெராக்கைசுடு முன்னிலையில் எதிர்வினையை மேற்கொள்ளும் போதெல்லாம் இந்த முதன்மை அல்கைல் ஹைலைடை முக்கிய சேர்மமாகப் பெறுகிறோம், ஏனெனில் இந்த வழக்கில் இரண்டாம் நிலை தீவிரமான உருவாக்கம் மற்றும் இது ஒரு பெரிய கலவையைப் பெறுகிறது .

ஆன்டி-மார்கோனிகோ தயாரிப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது 1933 ஆம் ஆண்டில் ஒரு தொல்லை தரும் மாயோவால் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது , மேலும் அழுத்த பெராக்கைசுகளில் உள்ள அல்கீன்களுடன் ஹைட்ரஜன் ஹைலைடு சேர்ப்பதை அவர்கள் கண்டுபிடித்தனர் ஒரு முக்கிய தயாரிப்பாக இருப்பினும், இந்த இரண்டு ஹைட்ரஜன் சிறப்பம்சங்களை ஆல்கீன்களில் சேர்ப்பதைப் பார்த்தால், முந்தைய வழக்கில், எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைகள் மற்றும் ஹைட்ரஜன் அயோடைடு ஹைட்ரஜன் குளோரைடு ஹைட்ரஜன் புரோமைடு அனைத்தையும் ஆல்கீன்களில் சேர்க்கலாம், ஆனால் பெராக்கைசுடு நிலைமைகளின் கீழ் ஹைட்ரஜன் புரோமைடு மட்டுமே செல்கிறது . இந்த நிலைமைகளின் கீழ் அல்கீன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் ஹிஸ்டில் வினைபுரிவதில்லை பிணைப்பு வலுவானது மற்றும் i ஹைட்ரஜன் அயோடைட்டின் விஷயத்தில் மற்றும் நீங்கள் i ரேடிக்கலை உருவாக்கும்போது என்ன நடக்கிறது, இந்த இரண்டு i ரேடிக்கல்களும் இணைந்து i_2 ஆக மாறுகிறது,

எனவே இந்த எதிர்வினை குறிப்பாக ஹைட்ரஜன் ஹைட்ரஜன் புரோமைடு சேர்ப்பது ஆல்கீன் ப்ரிசெப்டர் ஆக்சைடு $hc1$ உடன் நன்றாக வேலை செய்கிறது மற்றும் ஹாய் வேலை செய்யாது. இந்த நிலைமைகளின் கீழ் இதுவரை ah மூன்று வகையான மூன்று வினைகளை நாம் பார்த்தோம் முதலில் ஹைட்ரஜன் சேர்த்தல் ah என்பது ஒரு ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட கூட்டல் எதிர்வினை பின்னர் ஆலஜனைச் சேர்ப்பதைப் பார்த்தோம்

இது ஒரு எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினையாகும். ஹைட்ரஜன் ஹாலைடு முதல் ஆல்க்கீன்கள் வரை எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினைகளைக் கண்டோம் . புரோபேன் ஒரு குளிர் சல்பூரிக் அமிலம் செறிவூட்டப்பட்ட சல்பூரிக் அமிலத்துடன் அன்டியில் குளிர்ச்சியான நிலைமைகளுடன் சிசிச்சையளிக்கும் போது புரோபேன் எடுத்துக் கொள்ளுங்கள் . இந்த வினையின் முக்கியப் பொருளாக $rgoes$ சேர்த்தல் மற்றும் இரண்டாம் நிலை அல்கைல் சல்பேட் இந்த வினையில் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினையையும் உள்ளடக்கியது. இந்தச் சந்தர்ப்பத்தில் நீங்கள் பொறிமுறையைப் பார்த்தால் என்ன நடக்கும் என்பதை நாம் முன்பே பார்த்தது போல் இரட்டைப் பிணைப்பு இணைக்கப்பட்டுள்ளது. இரண்டாம் நிலை கார்போகேஷன் இந்த கார்போகேஷனுடன் தொடர்புடைய அல்கைல் சல்பைடுடன் வினைபுரிகிறது, இது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டு மற்றும் இந்த கார்போகேஷன் ஒரு பிளானர் மூலக்கூறு ஆகும். கார்போகேஷன் ஆனால் நீங்கள் இரண்டாம் நிலை அல்கைல் சல்பேட்டைப் பெறுவீர்கள் , அடுத்த உதாரணம் நீர் ஆல்க்கீனைச் சேர்ப்பது சில துளிகள் சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் தண்ணீருடன் சேர்ப்பதன் மூலம் இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் கொடுக்கலாம் . உங்கள் துளிகளில் சல்பூரிக் அமிலம் இருப்பதால், அது நீரேற்றத்திற்கு உட்பட்டு இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹாலைக் கொடுக்கிறது , இதுவும் முக்கியப் பொருளாகும். நீங்கள் ஆக்சோனியம் இடைநிலையை உருவாக்கும் பொறிமுறையைப் பற்றிய எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு உதாரணம், இது எங்கள் அல்கீனுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது,

எனவே நீங்கள் கார்போகேஷனை உருவாக்குகிறீர்கள், நாங்கள் முன்பு பார்த்தது போல இந்த கார்போகேஷன் இப்போது உங்கள் நீர் நியூக்ளியோபைலுடன் சேர்க்கிறது, இது உங்களுக்கு இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் கிடைக்கும் புரோட்டானை அகற்றும் அடுத்த எடுத்துக்காட்டு. ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினைகள்

எனவே நாம் முதலில் இரண்டு வகையான ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினைகளைப் பார்க்கப் போகிறோம், ஆல்கீன்களின் ஆக்சிஜனேற்றம் ஆ பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் ஆல்க்கீனை பெர்மாங்கனேட் எனப்படும் அக்வஸ் நீர்த்தம் மற்றும் ஆ ரூட் பூஜ்ஜிய அளவுடன் இந்த ஆல்க்கீன் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய முடியும். இந்த வழக்கில் ஹைட்ரஜன் அல்லது ஓ குரூப் ஆல்கீனின் அதே பக்கத்திற்கு வருகிறது, இது கூடுதல் வினையில் உள்ளது மற்றும் எதிர்வினை நிலைமைகள் மிகவும் முக்கியம், நீங்கள் ah அக்வஸ் நீர்த்த $km104$ மற்றும் குளிர் எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பயன்படுத்தி லேசான எதிர்வினை நிலைகளை மேற்கொள்ள வேண்டும். யோ என்றால் மறுபுறம் டயல் செய்ய ஆல்கீன்களை ஓரளவு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் u அமில $kmo4$ அல்லது பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டைப் பயன்படுத்தி ஆல்கீனை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் வெப்ப நிலைகளின் கீழ் இந்த ஆல்கீனை மேலும் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் காபோசிக் அமிலம் ah இந்த வழக்கில் உள்ள அடி மூலக்கூறைப் பொறுத்தது மேலும் இது அசிட்டிக் அமிலம் மற்றும் கார்பன் டை ஆக்சைடுக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படும் மற்றும் அமிலமாக இருந்தால் எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்தது. நீங்கள் எதிர்வினையை மேற்கொண்டால் அமிலம் போன்ற தாமிரமாக மாறும் மற்றும் நீங்கள் பூஜ்ஜிய டிகிரி வெப்பநிலை மற்றும் மிகவும் நீர்த்த பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைப் பயன்படுத்தினால் குளிர்ச்சியானது மிதமான எதிர்வினையை ஏற்படுத்தும். அமில $k104$ போன்ற முகவர் மற்றும் வெப்பமான நிலைமைகள் பின்னர் அது தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தில் மேலும் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு உள்ளாகலாம் மற்றும் இது அடி மூலக்கூறைப் பொறுத்தது எடுத்துக்காட்டாக நீங்கள் இதைப் பயன்படுத்தினால் அசிட்டிக் அமிலம் மற்றும் கார்பன் டை ஆக்சைடு கிடைக்கும். நீங்கள் இங்கே கிடைக்கும் கீட்டோன் உங்களுக்கு ஒரு கல் மற்றும் அசிட்டிக் அமிலம் கிடைக்கும் அடி மூலக்கூறைப் பொறுத்தது மற்றும் நீங்கள் கீட்டோன் அல்லது கார்பாக்சிலிக் அமிலம் அல்லது கார்பன் டியோவைப் பெறுவீர்கள் $xide$

எனவே இந்த எதிர்வினையின் பொறிமுறையை நீங்கள் எங்கள் உயர் ஆய்வு விவரங்களில் படிப்பீர்கள், ஆனால் இந்த எதிர்வினைகள் மற்றும் இந்த ஆல்கீன் அடிப்படையில் என்ன நடக்கிறது என்பதை எடுத்துக்கொள்வோம் , உதாரணத்திற்கு இந்த எத்திலீனை எடுத்துக்கொள்வோம், மேலும் இது உங்கள் $kmo4$ மற்றும் $km104$ பிளஸ் ஏழு நிலை மற்றும் என்ன நடக்கிறது . இந்த ஆல்க்கீன் கூட்டலுக்கு உட்படுகிறது இந்த எலக்ட்ரான் மாங்கனீசுக்கு வருகிறது, இது இந்த கார்பனுடன் சேர்கிறது மற்றும் அடிப்படையில் ஒரு சுழற்சி கூட்டல் இரண்டு மற்றும் மூன்று சுழற்சி கூட்டல் வினையாகும், முதலில் நீங்கள் ஒரு சுழற்சி இடைநிலையைப் பெறுவீர்கள், இது இந்த சுழற்சி இடைநிலையை உருவாக்குகிறது மற்றும் எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்தது. நீங்கள் நீர்த்த அக்வஸ் கே 104 மற்றும் குளிர் நிலைகளைப் பயன்படுத்தினால், அது நீராற்பகுப்புக்கு உட்பட்டால் , மறுபுறம் நீங்கள் ஆ அமில பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் டைக்ரோமீட்டரைப் பயன்படுத்தினால், நீங்கள் டியோவைப் பெறுவீர்கள் . அக்வஸ் மீடியத்தில் தண்ணீர் இருந்தால் , அது உருவாகலாம் , மேலும் அது அமிலம் போன்ற தாமிரத்தில் ஆக்சிஜனேற்றப்படும். இங்கே நிகழ்கிறது மற்றும் இது நீங்கள் தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட சிஸ் டையோல் அல்லது தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களாக மாற்ற முயற்சிக்கும் பொருள் மற்றும் எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்தது , அடுத்த உதாரணம் ஓசியோலிசிஸ் ஆல்க்கீன்கள் அனைத்து எட்டாவது முக்கிய டோன்களாக அல்லது கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஓசோனைப் பயன்படுத்தி உடனடியாக மாற்றப்படும். இந்த ஆல்கீனுடன் ஓசோன் சேர்க்கைக்கு உட்படுகிறது மற்றும் படிவங்களை முதலில் தயாரிப்பை எழுதுகிறேன், இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் சாய ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் அசிடால்டிஹைட் மற்றும் ஃபார்மால்டிஹைட் ஆகியவற்றைப் பெறுவீர்கள், மேலும் ஆல்கீன் ஓசோனுடன் சேர்க்கும் வழிமுறையைப் பார்த்தால், சுழற்சியில் எத்திலீனை எடுத்துக்கொள்வோம் . ஒரு கார் ஒரு காற்புள்ளி மூன்று சுழற்சி கூட்டல் எதிர்வினை இது நிலையானது அல்ல, இது பிளவுகளுக்கு உட்பட்டது, நீங்கள் இதை

ரெட்டிரோ ஒன் மூன்று சைக்ளோஅடிஷன் எதிர்வினை என்று அழைக்கலாம் , உங்களிடம் கார்போனைல் ஆக்சைடு மற்றும் ஒரு கார்போனைல் குழு இருக்கும், இது மேலும் சுழற்சி கூட்டல் எதிர்வினைக்கு உட்படும் இது ஓசினாய்டு ஓசோனின் சேர்க்கை என்று அழைக்கப்படுகிறது. அல்கீன் வடிவங்களுடன் இது இந்த இடைநிலை ஆர்சனாய்டைக் கொடுக்கிறது உதாரணமாக, நீங்கள் தண்ணீரில் துத்தநாகத்தைப் பயன்படுத்தினால் , அதை ஃபார்மால்டிஹைட்டின் இரண்டு மூலக்கூறாக மாற்றலாம் , மறுபுறம், ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு போன்ற ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர்களுடன் சிகிச்சையளித்தால் அது ஃபார்மிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றப்படும்,

எனவே நான் எத்திலீன் ஐ எடுத்துக் கொண்டால் அதைப் பொறுத்தது. மறுபுறம் ஃபார்மால்டிஹைட்டின் இரண்டு மூலக்கூறுகள் கிடைக்குமா , இது கடல்பகுப்பின் ஒரு பொறிமுறையாகும், இது ஒரு மூன்று காற்புள்ளிச் சுழற்சியைச் சேர்க்கிறது, ஒருமுறை இந்த இடைநிலையை உருவாக்கினால், இந்த கார்போனைல் குழுவையும் காற்பன் காற்பனைல் ஆக்சி ஆக்சைடு இனத்தையும் கொடுக்க மீண்டும் ஒரு மறுசுழற்சி எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது. நீங்கள் துத்தநாக நீருடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது இந்த ஆஸ்டெனைட்டைக் கொடுப்பதற்கு மேலும் எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது , நீங்கள் துத்தநாக நீருடன் தொடர்புடைய ஆல்டிஹைடாக மாற்றப்படுகிறது மற்றும் எத்திலீனுக்குப் பதிலாக மற்ற ஆல்க்கீன்களை எடுத்துக் கொண்டால், எடுத்துக்காட்டாக, புரோபேன் போன்ற சமச்சீரற்ற ஆல்க்கீன்களை நீங்கள் ஓசோனுடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது , உங்கள் இருப்பு கிடைக்கும். இந்த புரோபீனுடன் ஓசோனின் இந்த இடைநிலை சேர்ப்பு இந்த இடைநிலையை நீங்கள் கையாளும் போது இந்த இடைநிலையை கொடுக்கலாம் துத்தநாகத்துடன் நீங்கள் அசிடால்டிஹைடு மற்றும் ஃபார்மால்டிஹைட் போன்றவற்றைப் பெறுவீர்கள், உதாரணமாக, இந்த மாற்று ஆல்க்கீனை நீங்கள் வினைபுரியும் போது, ஓசோனைப் பயன்படுத்தி, துத்தநாகத்தைப் பயன்படுத்தினால் , நீங்கள் ஒரு கல்லைப் பெறுவீர்கள் , மேலும் ஃபார்மால்டிஹைட் ஒரு பிளவு ஆக்ஸிஜனேற்ற பிளவு எதிர்வினையாகும், நீங்கள் கீட்டோனைத் தேர்ந்தெடுக்கலாம். மற்றும் ஆல்டிஹைட், நீங்கள் கார்போனைல் சேர்மங்களைப் பெறும் அடி மூலக்கூறுகளைப் பொறுத்தது, அடுத்த உதாரணம் பாலிமரைசேஷன் எதிர்வினை,

எனவே பாலிதீன் பைகள் மற்றும் மிருதுவான பாட்டில்கள் போன்ற பிளாஸ்டிக் கொள்கலன்கள் மற்றும் டிவி மற்றும் கணினி அறைகள் அனைத்தும் பாலிமர்களால் செய்யப்பட்டவை. பொதுவான uh பாலிமர்களில் எடுத்துக்காட்டாக பாலிதீன் பைகள் பாலிஎதிலீன் பாலிமரில் இருந்து தயாரிக்கப்படுகிறது என்று உங்களுக்குத் தெரிந்த பாலிதீன் பைகள் , உதாரணமாக உங்களிடம் எத்திலீன் இருக்கும் போது மற்றும் ஒரு வினையூக்கியான உயர் அழுத்தம் மற்றும் வெப்பநிலையைப் பயன்படுத்தும் போது இவை மூன்றும் மிகவும் முக்கியம் , மேலும் இந்த அல்கீன் எத்திலீனை பெரிய மூலக்கூறாக மாற்ற முடியும். இந்த ஒரு மூலக்கூறு மோனோமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது மற்றும் உங்களிடம் இருக்கும்போது அவை ஒன்றாக வினைபுரியும் மற்றும் குறிப்பிட்ட சூழ்நிலைகள் அதிக வெப்பநிலை மற்றும் அழுத்தம் மற்றும் வினையூக்கி மற்றும் பெரிய பாலிமரை வழங்குகிறோம்,

எனவே இதை பாலிமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது , இது பாலிதீன் பைகள் மற்றும் வினாடி வினா பாட்டில்களை தயாரிப்பதற்கான பொருள் ஆகும், மேலும் நீங்கள் தொழில்களைப் பார்த்தால், அவை சுமார் 80 மில்லியன் பாலிஎதிலீன்களை உற்பத்தி செய்கின்றன. ஒரு வருடத்திற்கு நாம் பயன்படுத்துகிறோம் மற்றும் நிச்சயமாக மக்கும் பாலிமர் அல்ல, ஆனால் இன்னும் பயன்படுத்தப்படுகிறது, மேலும் அவை ஆண்டுதோறும் சுமார் 8 மில்லியன் டன் பாலிஎதிலீனை பல்வேறு பயன்பாடுகளுக்கு உற்பத்தி செய்கின்றன , மேலும் நீங்கள் ப்ரோபேன் ப்ரோபைனைப் பயன்படுத்தும்போது பாலிப்ரோப்பிலீனாக மாற்றலாம் மற்றும் உயர் அழுத்த வெப்பநிலை மற்றும் வினையூக்கி இந்த பார்லி ப்ரோப்பிலீன் சுமார் 50 மில்லியன் டான்கள் பெரியர் மற்றும் பாலி ப்ரோப்பிலீன் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது . வருடத்திற்கு டன்கள் மற்றும் இது இரண்டாவது பெரிய பாலிமர் ஆகும் ஆல்க்கீன்களின் வேதியியல் பண்புகளை நாம் பார்த்தோம் ah 8 வகையான எதிர்வினைகளை முதலில் பார்த்தோம் , ஹைட்ரஜனைச் சேர்ப்பதைப் பார்த்தோம், மேலும் அல்கேன்களுக்கு வழிவகுக்கும் ஆல்க்கீன்களுக்கு ஸ்டிரியோ குறிப்பிட்ட எதிர்வினை ஒத்திசைவு சேர்த்தல் என்று இன்று முடிப்போம். எதிர்வினையின் பின்னர், ஆலசன் ஆல் சேர்ப்பதை நாங்கள் பார்த்தோம்,

எனவே அயோடின் ஆல்க்கீன்களுடன் சேர்க்கப்படாது, இருப்பினும் குளோரின் மற்றும் புரோமின் ஆகியவை ஆல்கேன்களுடன் சேர்க்கப்படலாம், மேலும் நீங்கள் வைசினல் டைஹைலா கலவைகளைப் பெறலாம். கலவை இரட்டைப் பிணைப்பைக் கொண்டிருக்கின்றன, அவை நிறைவுறாத கலவை என்று அழைக்கப்படுகின்றன, இது உங்கள் கலவை நிறைவுற்ற அல்கேன் அல்லது நிறைவுறாத கலவை ஆல்கீன் என்பதைச் சரிபார்க்கும் சோதனைகளில் ஒன்றாகும், மேலும் புரோமின் புரோமினுடன் இந்த சேர்மத்தை நாம் பயன்படுத்தும்போது என்ன செய்வது என்பது சிவப்பு கலந்த ஆரஞ்சு திரவமாகும். காற்பன் டெட்ராகுளோரைடில் உள்ள இந்த சேர்மத்தின் நிறம் மாறினால் புரோமினை சேர்க்கலாம் . ப்ரோமைனைச் சேர்ப்பதன் மூலம் சேர்மம் நிறைவுற்றதா மற்றும் ப்ரோமைன் அல்லது குளோரின் மற்றும் காற்பன் டெட்ராகுளோரைடு ஆகியவற்றைச் சேர்க்கும்போது என்ன ஆகும், இது ஆல்கீனுடன் கூடிய கூடுதல் வினையை உள்ளூறுப்பு டைஹைலைடுகளைக் கொடுக்கிறது, இது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு எடுத்துக்காட்டு. அயோடைடு ஹைட்ரஜன் குளோரைடை ஆல்கீனுடன் சேர்த்து இரண்டாம் நிலை அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட மாற்று அல்கைல் ஹைலைடுகளை கொடுக்கலாம், மேலும் இது நாம் பார்த்த ஹைட்ரஜன் புரோமைடை எடுத்து எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டு . எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினையைப் பயன்படுத்துவதால் , இடைநிலையாக ஒரு நிலையான கார்போகேஷனை உருவாக்குவதால், பிஆர் மைனஸுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்படுவதால், நீங்கள் அல்கைல் ஹைலைடை உருவாக்குகிறீர்கள்,

எனவே இந்த ஹைலைட்டுகளின் ஹைட்ரஜன் புரோமைடு அயோடைட்டின் வினைத்திறன் ஒரு ஹைட்ரஜன் புரோமைடுடன் ஒப்பிடும்போது ஹைட்ரஜன் புரோமைடு அதிக வினைத்திறன் கொண்டது. ஹைட்ரஜன் குளோரைடுடன் ஒப்பிடும்போது நம்மிடம் உள்ளது ஹைட்ரஜன் புரோமைடு சேர்க்கை எதிர்வினைகளில் பெராக்க்சைடு விளைவைக் காணலாம் மற்றும் இந்த நிலையில் ஹைட்ரஜன் புரோமைடு மட்டுமே ஆல்கீனுடன் சேர்த்து ஒரு முதன்மை அல்கைல் புரோமைடைக் கொடுக்கிறது, மேலும் இந்த வகையான ஹைட்ரஜன் குளோரைட்டின் கீழ் ஹைட்ரஜன் 10 அழுத்தம் பெராக்க்சைட்டில் உள்ள அல்கைன்களுடன் வினைபுரியாது. ஹைட்ரஜன் குளோரைட்டின் விஷயத்தில் hbr பிணைப்பை விட வலுவான பிணைப்பை பிளவுபடுத்துவது மிகவும் கடினம் மற்றும் ஹைட்ரஜன் அயோடைட்டின் விஷயத்தில் அயோடின் தீவிரமானது ஒரு டிமெரோசாவிற்கு உட்பட்டது மற்றொரு அயோடின் ரேடிக்கலுடன் வினைபுரிந்து நீங்கள் அயோடைனைப் பெறலாம், இருப்பினும் ஹைட்ரஜன் புரோமைடை ஆல்கீனுடன் சேர்க்கலாம். இந்த விஷயத்தில் முதன்மை அல்கைல் புரோமைடைக் கொடுங்கள். பெராக்க்சைடு விளைவு எனப்படும் முதன்மை ஆல்காலி ஹைலைடு கொடுக்க இது செயல்முறை மூலம் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது 1933 இல் சிகாகோ பல்கலைக்கழகத்தில் ss துன்புறுத்தப்பட்டது, இது பெராக்க்சைடு விளைவு என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினையின் போது நீங்கள் மார்கோனிகோ எதிர்ப்பு தயாரிப்பைப் பெறுவீர்கள், மேலும் நிலையான கார்போ கேஷன் அதன் எதிர்மறையான பகுதியுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தும் தயாரிப்புகளின் மோர்கானிக் கிடைக்கும். எலக்ட்ரோ உஹ் ரியாஜென்ட், இந்த விஷயத்தில் ஆல்கீனை அல்கைல் சல்பேட்டாக மாற்றுவது எப்படி என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம், மேலும் இந்த தயாரிப்பு மார்கோனி கூட்டல் உஹ் விதியின்படி உருவாகிறது, ஏனெனில் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினை நீங்கள் கார்போகேஷனை உருவாக்குகிறது, எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது, நீங்கள் அல்கைல் சல்பேட்டை இரண்டாம் நிலை பெறுவீர்கள். அல்கைல் சல்பேட் ஒரு முக்கியப் பொருளாக இருக்கிறது, பிறகு ஆல்கீனுடன் தண்ணீரைச் சேர்ப்பதைப் பார்த்தோம், இந்த நிலையில் நீங்கள் இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹாலை உருவாக்கலாம், நீங்கள் என்ன செய்ய வேண்டும், சில துளிகள் சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் தண்ணீரைக் கொண்டு சிகிச்சை செய்ய வேண்டும். நீங்கள் இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் பெறுவீர்கள், பின்னர் பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைப் பயன்படுத்தி ஆக்சிஜனேற்ற ஆக்சிஜனேற்றம் வினையைப் பொறுத்தது நீங்கள் ஆல்கீனைத் தேர்ந்தெடுத்து ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய நிபந்தனைகள் ஆ சின் கூடுதலாக இரண்டும் அல்கீனின் ஒரே பக்கமாக வரும். நாம் பார்த்தவை அனைத்தும் மிகவும் எளிமையான துணை நிலைகள் என்று நீங்கள் எடுத்துக் கொண்டால், சைக்ளோஹெக்ஸீனை எடுத்துக் கொண்டால், உங்களால் புரிந்து கொள்ள முடியும், மேலும் நீங்கள் பாவத்தைப் பெறலாம். கூடுதல் தயாரிப்பு, நீங்கள் பூஜ்ஜிய டிகிரியில் அக்வஸ் டைல்ட் கோல்ட் கே104 ஐப் பயன்படுத்தினால், அதே பக்கம் டயல் கிடைக்கும். இது மேலும் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு உள்ளாகலாம், இது ஆல்டிஹைடுக்கு உட்படுத்தப்படலாம், இதன் மூலம் அனைத்து தலைகளும் செப்பு ஸ்லிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், அடிப்படையில் நீங்கள் கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தைப் பெறுவீர்கள், இந்த வழக்கில் பொட்டாசியம் அம்மோனைட் மாங்கனீசு டை ஆக்சைடாகக் குறைக்கப்படுகிறது உயர் வகுப்பில் படித்து, பிறகு கார்பன் கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்பை ஆல்டிஹைடுகள் அல்லது கீட்டோன்களுடன் பிளவுபடுத்துவதற்கு கடல்சார் ஆய்வு ஒரு நல்ல பரிசோதனை என்று பார்த்தோம். ஒசோன் 1 3 சைக்லோஆடிஷன் வினையின் மூலம் ஆல்கீனுடன் சேர்க்கப்படும் போது, ஆர்சனைடு துத்தநாகம் அல்லது ஹைட்ரஜன் சல்பைடுடன் இணைந்து செயல்படும் போது, அவை பிளவுபடும் போது, அதனுடன் தொடர்புடைய ஆல்டிஹைடு அல்லது கீட்டோன்களைக் கொடுக்க, அது எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்து, ஆர்சனைடு இடைநிலையைக் கொடுக்க, பயன்படுத்த முடியும். நீங்கள் நிச்சயமாக ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடு போன்ற ஆக்சிஜனேற்ற முகவரைப் பயன்படுத்துகிறீர்கள், அது மேலும் கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், மறுபுறம் நீங்கள் சோடியம் அல்லது ஹைட்ரைடு போன்ற குறைக்கும் முகவர்களைப் பயன்படுத்தினால், ஆல்டிஹைட் ஆல்கஹாலாகவும் குறைக்கப்படலாம், மேலும் நீங்கள் அதை மாற்றலாம். ஆல்கீனை நீங்கள் பிளவுபடுத்தலாம், பின்னர் நீங்கள் தயாராக ஆல்கஹால் அல்லது ஆல்டிஹைட் கீட்டோன் அல்லது கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களாகவும் மாற்றலாம் ஒன்றாக நீங்கள் ஒரு பெரிய மூலக்கூறை உருவாக்குகிறோம், அது நாம் பயன்படுத்தும் பாலிமர், பிளாஸ்ட் போன்ற மிக முக்கியமான வணிக பயன்பாட்டை உருவாக்குவது போல ஐசி பைகள் கொள்கலன் பாட்டில்கள் மற்றும் கணினி மற்றும் தொலைக்காட்சி பெட்டிகள் மற்றும் பலவற்றைப் பயன்படுத்துகிறோம், நிச்சயமாக நாங்கள் பிளாஸ்டிக் நோக்கத்திற்காகப் பயன்படுத்துகிறோம், எனவே பெரும்பாலும் பாலிஎதிலீன் உலகில் ஆண்டுதோறும் சுமார் 80 மில்லியன் டன்கள் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது, அதே போல் பாலிப்ரோப்பிலீன் இரண்டாவது மிகப்பெரிய பாலிமர் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது, மேலும் இது பல்வேறு பயன்பாடுகளுக்குப் பயன்படுத்தப்படுகிறது, அதே போல் மற்ற அல்கீன்களும் பாலிமர்களாக மாற்றப்படலாம், அவை பரந்த பயன்பாடுகளைக் கண்டறிந்துள்ளன, மேலும் இந்த அனைத்து பாலிமர்களும் வெவ்வேறு எதிர்வினை நிலைமைகள் மற்றும் அதிக வெப்பநிலை அழுத்தம் மற்றும் வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தி உருவாக்கப்படுகின்றன. பாலிமர் பொருத்தமான நீளம் மற்றும் குறிப்பிட்ட ஸ்டிரியோ கெமிஸ்ட்ரியும் பாலிஎதிலீன் சரியாக இருக்கும், ஆனால் நீங்கள் மற்ற ஆல்கீன்களுக்கு செல்லும் போது ஸ்டிரியோ கெமிஸ்ட்ரி மிகவும் முக்கியமானது, அவை பொருத்தமான எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பயன்படுத்தி கட்டுப்படுத்தப்படலாம், இத்துடன் இன்றைய விரிவுரையை முடிக்கிறேன்.